|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  **C atomuna ait bağ oluşum şekli ve bağ sayısı yukarıda verilen organik bileşikle ilgili**  I.    C atomu sp2 hibritleşmesi yapmıştır. II.   Bağ açısı 109,5odir. III.  Düzlem üçgen geometrisine sahiptir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız l B) Yalnız ll C) Yalnız III D) l ve ll E) I ve III  **Soru 2**  Bir organik bileşiğin 8,8 g'ı yandığında 22 g CO2 ve 10,8 g H2O oluşmaktadır.  **Bu bileşiğin basit formülü aşağıdakilerden hangisidir?**  **( C: 12g/mol, O : 16g/mol, H : 1g/mol )**  A) CH₂ B) C₅H₁₂ C) CH₂O D) C₄H₉O E) C₅H₁₂O  **Soru 3**  **Aşağıda elektron dağılımı verilen atomlardan hangisi 17Cl ile kırık doğru geometriye sahip molekül oluşturur?**  A) 1s²2s² B) 1s² C) 1s²2s²2p⁶3s²3p⁴ D) 1s²2s²2p² E) 1s²2s²2p⁶3s²  **Soru 4**  Organik bir bileşiğin 1 molünün yanması için 22,5 mol hava gerekmektedir. Yanma sonucunda 3 mol CO2 ve 4 mol H2O oluşmaktadır.  **Bu bileşiğin molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir?**  (Havanın 1/5 i oksijendir.)  A) C3H8 B) C3H8O C) C2H6O D) C2H6 E) C3H8O2  **Soru 5**  Bir hidrokarbonun 0,5 molü yakıldığında normal koşullarda 44,8 L CO2 ve 2,5 mol H2O oluşmaktadır.  **Buna göre bileşiğin molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir?**    A) CH4 B) C2H6 C) C3H8 D) C4H10 E) C5H10 | **Soru 6**  **5B ile 9F atomları arasında oluşan bileşikleilgili,**  I.    Bağlayıcı elektron sayısı 6’dır. II.   9 çift ortaklanmamış elektron içerir. III.  Merkez atomu sp3 hibritleşmesi yapmıştır.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız l B) Yalnız ll C) Yalnız III D) l ve ll E) ll ve lll  **Soru 7**  **Bu grafiğe göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**  A) X’in atom numarası 8’dir. B) X atomu sp³ hibritleşmesi yapmıştır. C) X’in ₁H ile yapacağı bileşiğin molekül geometrisi açısaldır. D) H₂X bileşiğinde bağ yapımına katılmayan elektron çifti yoktur. E) H₂X taneciği polardır.  **Soru 8**  **Grafit ile ilgili,**  I.    Karbonun doğal allotropudur. II.   Tabakaları arasındaki bağlar zayıftır. III.  Karbon atomları düzgün dört yüzlü yapı oluşturur.  **yargılarından hangileri yanlıştır?**  A) Yalnız l B) Yalnız ll C) Yalnız III D) l ve ll E) II ve III  **Soru 9**  **VSEPR gösterimi AX3E olan molekül ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**  A) Merkez atom 5A grubundadır. B) Merkez atom sp³ hibritleşmesi yapmıştır. C) Bağ açısı 120⁰dir. D) 3 çift bağlayıcı elektron içerir. E) Molekül geometrisi üçgen piramittir.  **Soru 10**  **XY3 molekülü su ile heterojen karışım oluşturduğuna göre**  I.    Merkez atomun değerlik elektron sayısı 3’tür. II.   Molekülde bağ açısı 120odir. III.  Merkez atomun hibritleşme türü sp3tür.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız l B) Yalnız ll C) Yalnız III D) l ve ll E) II ve III |

CEVAPLAR: 1-E    2-E    3-C    4-B    5-D    6-D    7-D    8-C    9-C    10-D    